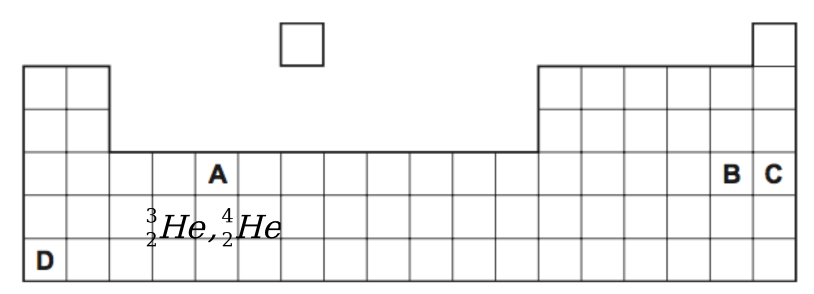
سلطنة عمان
وزارة التربية والتعليم
المديرية العامة للتربية والتعليم بمحافظة جنوب الشرقية
مدرسة لبابة بنت الحارث (١٠-١٢)
واجب منزلي ٢ (٤)

أنا المبدعة:

السؤال الأول: اختاري الإجابة الصحيحة من بين البدائل المعطاة

١.موقع العنصر الذي تميل ذرته إلى تكوين أيون سالب في الجدول الدوري أدناه هو:



أ.A　　　　ب. B　　　　ج. C　　　　د.D

٢..عنصر Y عدده الذري 18 ، العنصر الذي يليه في الجدول الدوري هو Z، أي العبارات التالية صحيحة بالنسبة للعنصر Z:

أ. العنصر Z يمتلك الكترون إضافي في مداره الأخير عن العنصر Y.
ب. العنصر Z يمتلك مستوى طاقة إضافي عن العنصر Y.
ج. العنصر Z يقع في نفس المجموعة في الجدول الدوري التي يقع فيها العنصر Y.
د. العنصر Z يقع في نفس الدورة في الجدول الدوري التي يقع فيها العنصر Y.

٣.الجدول المقابل يمثل التوزيع الالكتروني لأربع ذرات، أي ذرتين من هذا الجدول
تتحدان لتكوين مركب أيوني:
أ.W, X
ب.W, Y
ج.X, Y
د.X, Z

atom	electronic structure
W	2,1
X	2,7
Y	2,8,4
Z	2,8,8

السؤال الثاني: اجيبي عن الأسئلة الآتية
١.

أ.اكتبي رموز الايونات التي تمثلها الأحرف:
س...
ص...-

ب.اكتبي التوزيع الالكتروني لذرة الكلور؟
....